

الاسم: الاجابة اللقب: النموذجية

اجابة التمرين الثاني والسؤال 9 تكون علي ورقة الاسئلة

الأسئلة النظرية: (12 نقطة)

1- في احدي مراحل التفاعل الإنزيمي يتم دراسة الحركية الإنزيمية الميكانيكية (Cinétique enzymatique michaelienne). اذكر هذه المرحلة مع ذكر خواصها الحركية فقط. (1.5 pt)

المرحلة الثابتة: $-d(s)/d(t) = + d(p)/ d(t) \text{ et } + d(ES)/d(t) = - d(ES)/ d(t)$.

2- تمت عملية تنقية إنزيم معين. بعد قياس النشاط الإنزيمي.

* كانت النتائج في المرحلة الأولى: UI 5968 لكل 4.018 غرام بروتين.

* أما المرحلة الثانية فكانت: UI 4346 لكل 5.304 غرام بروتين.

في أي المرحلتين الإنزيم أكثر نقاوة. لماذا.

يجب أولا حساب النشاط النوعي لكل مرحلة :

AS1= 1.48

(0.5pt)

AS2= 8.19 (0.5pt)

الإنزيم أكثر نقاوة في المرحلة الثانية. لان $AS2 > AS1$ (0.5pt)

احسب Rendement وFacteur de purification للتجربة.

R = 72.93%

(0.5pt)

FP = 5.53

(0.5pt)

3-تعمل الإنزيمات علي زيادة سرعة التفاعلات الكيميائية. كيف يتم ذلك.

من خلال خفض طاقة التنشيط اللازمة للوصول للمرحلة الانتقالية (0.5pt)

4- ما الفرق بين التفاعل المنتظم و التفاعل العشوائي من ناحية الخواص الحركية للإنزيم اتجاه مادتي التفاعل.

الحركة المنتظمة يوجد هناك اختلاف في جاذبية مواد التفاعل اتجاه الإنزيم. (0.5pt)

الحركة العشوائية لا يوجد هناك اختلاف في جاذبية مواد التفاعل اتجاه الإنزيم. (0.5pt)

5- يعتبر كحول Methanol مادة سامة و كمية قليلة منه يمكن أن تسبب الموت من بين مراحل العلاج من التسمم بكحول الميثانول هي إعطاء المريض جرعات من كحول Ethanol.

تمثل مثبط تنافسي (0.5pt)

ماد تمثل مادة Ethanol بالنسبة لمادة Methanol

اكتب المعادلة العامة للتفاعل الإنزيمي الموافقة للحالة.



+

I

↓

EI

(0.5pt)

6-يعمل إنزيمين مختلفين علي نفس مادة التفاعل و فقا للمعطيات التالية:

$V_{max} = 225 \text{ mol/sec}$, $K_m 1 (E_1) = 3.17 \text{ M}$, $K_m 2 (E_2) = 3.14 \text{ M}$.

اذا وضعنا خليط من الإنزيمين بكميات متساوية مع مادة التفاعل وفي نفس الظروف المخبرية. أي من الإنزيمين يرتبط

أولا بمادة التفاعل. ولماذا. E2 هو الذي يرتبط أولا لان له Km اقل و منه جاذبية اكبر. (0.5pt)

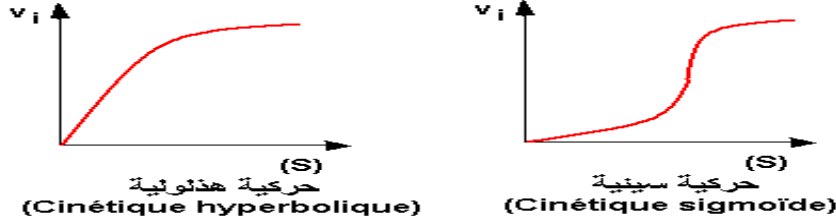
7- كيف نميز بين الانزيمات الأحادية والمتعددة تحت الوحدات حركيا.

0.25 نقطة

من خلال المنحني $v = f(s)$

بحيث في الانزيمات الأحادية المنحني Hyperbolique وفي الانزيمات العديدة المنحني Sigmoïde.

(0.5pt)



أنواع حركية تشبع الإنزيمات بمادة الأساس (S)

Types de cinétique de saturation des enzymes par le substrat (S)

8-1- ما قيمة v_i / V_{max} اذا كانت $[S] = 4 K_m$.

$v_i / V_{max} = 0.8$ (0.5pt)

8-2- اذا كانت $V_{max} = 100 \text{ micro M /sec}$ و $K_m = 20 \text{ mM}$; احسب سرعة التفاعل الابتدائية v_i

عند $[S] = 20 \text{ mM}$. $v_i = 50 \text{ micro mol /sec}$ (0.5pt)

8-3- اذا كانت $S = 2.5 \times 10^{-5} \text{ M}$ و $K_m = 2.5 \times 10^{-5} \text{ M}$ احسب السرعة الابتدائية الموافقة لها.

(الرسم غير مطلوب).

لحساب السرعة الابتدائية يجب أولا معرفة السرعة القصوى.

من الجدول فان $V_{max} = 75 \text{ mol/l/min}$ (0.5pt)

Donc: $v_i = V_{max} \times S / K_m + S$ (0.5pt)

$v_i = 75 \times 2.5 \times 10^{-5} / 2.5 \times 10^{-5} + 2.5 \times 10^{-5}$

$v_i = 37.5 \text{ mol/l}$ (0.5pt)

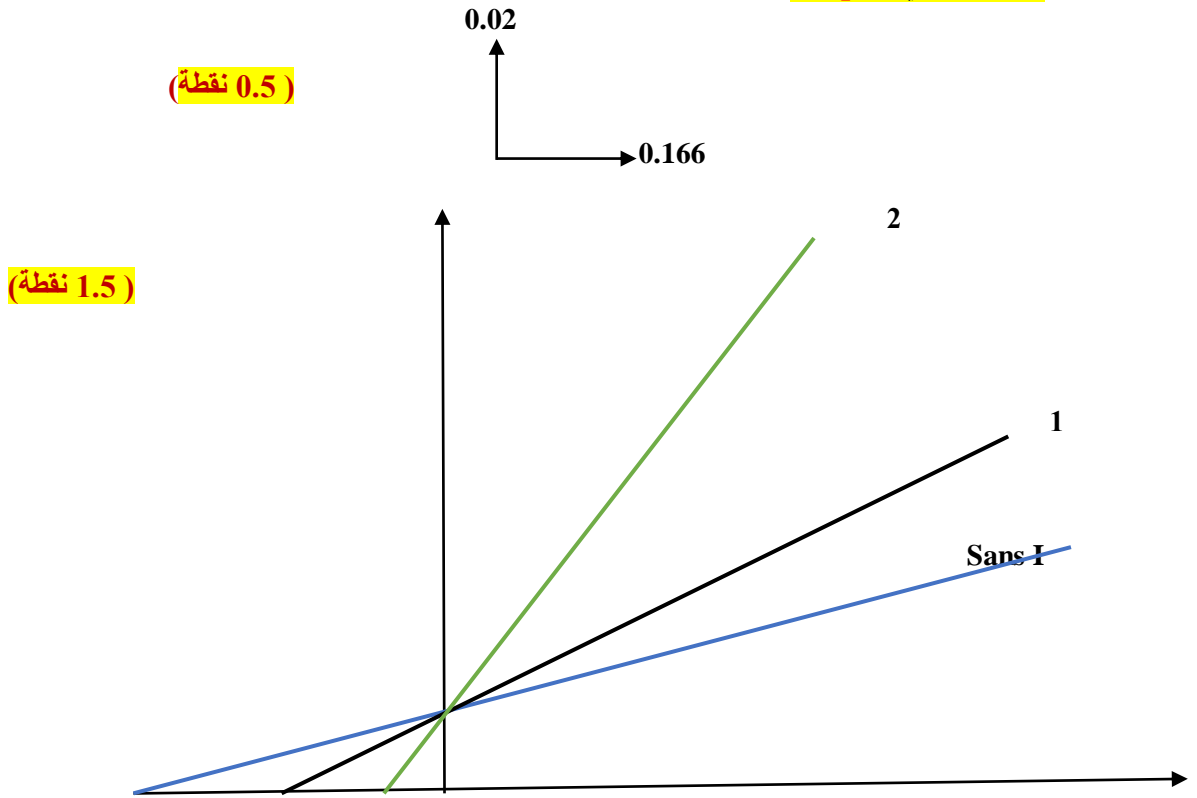
S (mol / l)	13	12	11	10	9	8	7.5	6.25
Vi (mol / l / min)	75	75	75	75	75	60	56.25	15

9- يوجد هناك مستويين من المنحنيات في الحركة الانزيمية لمادتي التفاعل. ما المعلومات التي يمكن استخلاصها في كل

مستوي من المنحنيات في الحركة العشوائية. الإجابة في جدول. (1.25 pt)

Mécanisme	Graphe primaire	Graphe secondaire
الحركة العشوائية Aléatoire	نوع الحركة + نوع التداخل + قيمة ال KA او KB	$V_{max} + KB$ ou KA

التمرين الثاني: (08 pts)



	V_{max}	K_m	K_i المعادلة لحساب	K_i	طبيعة المواد
1	58.82 (0.5 pt)	0.9 (0.5 pt)	////////////////////	////////	////////////////////
2	58.82 (0.5 pt)	3.25 (0.5 pt)	$K_m' = K_m (1 + I / K_i)$ (0.5 pt)	0.19 (0.5 pt)	IC (0.5 pt)
3	58.82 (0.5 pt)	6.34 (0.5 pt)	$K_m' = K_m (1 + I / K_i)$ (0.5 pt)	0.08 (0.5 pt)	IC (0.5 pt)

Pr.OULDJAOUI Abdallah